DT 25 00 024 A1

Offenlegungsschrift 25 00 024 1

@

Aktenzeichen: Anmeldetag:

Int. Cl. 2:

P 25 00 024.2 2. 1.75

8. 7.76

Unionspriorität:

**39 39 39** 

**(3)** 

Bezeichnung:

Wasserlösliche Azofarbstoffe

Offenlegungstag:

Anmelder:

BASF AG, 6700 Ludwigshafen

0

Erfinder:

Dehnert, Johannes, Dipl.-Chem. Dr.; Juenemann, Werner, Dipl.-Chem. Dr.;

6700 Ludwigshafen

## **BEST AVAILABLE COPY**

19/90

#### BASF Aktiengesellschaft

Unser Zeichen: 0.2. 31 068 Bg 6700 Ludwigshafen, 30.12.1974

#### Wasserlösliche Azofarbstoffe

Die Erfindung betrifft Farbstoffe, die in Form der freien Säuren der Formel I

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

entsprechen, in der

- D den Rest einer Diazokomponente,
- X Cyan oder Carbamoyl,
- n die Zahlen 1 bis 4 und
- R gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl oder Aralkyl bedeuten.

Die Reste D der Diazokomponenten leiten sich insbesondere von Anilin-, Aminophthalimid- und Aminoazobenzolderivaten ab, die z. B. durch Hydroxysulfonyl, Halogen, Hydroxy, Alkyl, Alkoxy, Acylamino, Cyan,

640/74

0.Z 31 Oct

Alkylsulfon, Phenylsulfon, Nitro, Carboxyl, Carbalkoxy, Carbonamid, N-substituiertes Carbonamid, Sulfonamid, N-substituiertes Sulfonamid oder Benzthiazolyl substituiert sein können.

Einzelne Substituenten sind außer den bereits genannten beispielsweise: Chlor, Brom, Methyl, Äthyl, Trifluormethyl, Methoxy, Äthoxy,
Methylsulfonyl, Äthylsulfonyl, Carbomethoxy, -äthoxy, -β-äthoxyäthoxy, -β-methoxyäthoxy, -butoxy, oder -β-butoxyäthoxy, N-Methyl-,
N-Äthyl-, N-Propyl-, N-Butyl-, N-Hexyl-, N-β-Äthylhexyl-, N-β-Hydroxyäthyl-,N-β-Methoxyäthyl- oder N-γ-Methoxypropylcarbonamid, N,N-Dimethyl-, N,N-Diäthyl-, N-Methyl-N-β-hydroxyäthyl- oder N-Phenylcarbonamid, Carbonsäure-piperidid, -morpholid oder -pyrrolidid sowie die
entsprechenden Sulfonamide, Acetylamino, Propionylamino, Butyrylamino, Methylsulfonylamino, Phenylsulfonylamino, Hydroxyacetylamino,
Benzoylamino, p-Chlorbenzoylamino, Phenacetylamino sowie die Reste
der Formeln -N-CO-CH<sub>3</sub>, -N-CO-CH<sub>2</sub>Cl, -N-CO-CH<sub>3</sub>, -N-CHO oder -N
CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> CH<sub>5</sub> CH<sub>3</sub>

Reste R der Kupplungskomponenten sind z. B. Alkyl mit 1 bis 8 C-Atomen, das noch durch Chlor, Brom oder Alkoxy mit 1 bis 4 C-Atomen substituiert sein kann, Cyclohexyl, Benzyl, Phenyläthyl oder Phenylpropyl. Die Phenylringe können debei durch Hydroxysulfonyl substituiert sein.

Bevorzugte Reste R sind Alkylgruppen mit 1 bis 4 C-Atomen und insbesondere Methyl, Äthyl, Propyl, Methoxyäthyl oder Methoxypropyl sowie sulfonsäuregruppenhaltige Aralkylreste. Die Farbstoffe der Formel I können in Form der freien Säuren oder auch zweckmäßigerweise als wasserlösliche Salze, z. B. als Alkali-, Ammonium- oder substituierte Ammoniumsalze, hergestellt oder verwendet werden. Substituierte Ammoniumkationen in den Salzen sind beispielsweise Trimethylammonium, Methoxyäthyl-ammonium, Hexoxypropyl-ammonium, Dimethyl-phenyl-benzyl-ammonium, Mono-, Di- oder Triäthanol-ammonium.

Zur Herstellung der Farbstoffe der Formel I kann man Diazoverbindungen von Aminen der Formel II

mit Kupplungskomponenten der Formel III

umsetzen, wobei normalerweise entweder D und/oder der Rest R mindestens eine Sulfonsäuregruppe enthalten.

Die Diazotierung der Amine (II) und die Kupplung mit den Pyridonen (III) erfolgen nach an sich bekannten Methoden. Man kann die neuen Farbstoffe auch dadurch erhalten, daß man zunächst die SO\_H-Gruppenfreien Verbindungen durch Diazotierung und Kupplung herstellt und diese dann mit Sulfonierungsmitteln wie konzentrierter Schwefelsäure, Schwefelsäuremonohydrat oder Oleum in die Farbstoffe der Formel I überführt.

Die Kupplungskomponenten der Formel III kann man leicht dadurch erhalten, daß man Pyridiniumsalze der Formel (IV)

mit mindestens 2 Äquivalenten einer wäßrig-anorganischen Base bei Temperaturen von 20 bis 100 °C in An- oder Abwesenheit eines organischen Lösungsmittels umsetzt und gegebenenfalls die Cyangruppe in an sich bekannter Weise in die Amidgruppe umwandelt. Sulfonsäuregruppenhaltige Kupplungskomponenten, mit R gleich Aralkyl, gewinnt man durch Sulfierung in an sich bekannter Weise.

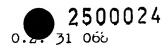
Geeignete anorganische Basen sind z. B. wäßrige Lösungen von NaOH, KOH, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> oder NaHCO<sub>3</sub>. Als organische Lösungsmittel kommen z. B. Alkanole, Glykole oder Glykoläther wie Methanol, Äthanol, iso-Butanol, Glykol, Methylglykol oder Äthylglykol sowie auch N-Methyl-pyrrolidon in Betracht.

Die Pyridiniumsalze (IV) sind zum Teil aus Angew. Chemie 84, 1184 (1972) bekannt bzw. nach dem dort beschriebenen Verfahren erhältlich.

Verbindungen der Formel II sind beispielsweise: Anilin, 2-, 3- und 4-Chlor-anilin, 2-, 3- und 4-Bromanilin, 2-, 3- und 4-Nitroanilin, 2-, 3- und 4-Toluidin, 2-, 3- und 4-Cyananilin, 2,4-Dicyan-anilin,

0 Z. 31 066

3,4- oder 2,5-Dichlor-anilin, 2,4,5-Trichloranilin, 2,4,6-Trichloranilin, 2-Chlor-4-nitroanilin, 2-Brom-4-nitroanilin, 2-Cyan-4-nitroanilin, 2-Methylsulfonyl-4-nitroanilin, 4-Chlor-2-nitroanilin, 4-Methyl-2-nitroanilin, 2-Methoxy-4-nitroanilin, 1-Amino-2-trifluormethyl-4-chlorbenzol, 2-Chlor-5-amino-benzonitril, 2-Amino-5-chlorbenzonitril, 1-Amino-2-nitrobenzol-4-sulfonsäure-(n)-butylamid oder -B-methoxy-athylamid, 1-Aminobenzol-4-methylsulfon, 1-Amino-2,6-dibrombenzol-4-methylsulfon, 1-Amino-2,6-dichlorbenzol-4-methylsulfon, 3,5-Dichloranthranilsäure-methylester, -propylester, -B-methoxyäthylester, -butylester, 3,5-Dibromanthranilsäure-methylester, -äthylester, -(n)- oder -(i)-propylester, -(n)- oder -(i)-butylester, -B-methoxy-athylester, N-Acetyl-p-phenylendiamin, N-Acetyl-m-phenylendiamin, N-Benzolsulfonyl-p-phenylendiamin, 4-Amino-acetophenon, 4oder 2-Aminobenzophenon, 2- und 4-Amino-diphenylsulfon, 2-, 3- oder 4-Aminobenzoesäure-methylester, -äthylester, -propylester, -butylester, -isobutylester, -8-methoxyäthylester, -8-äthoxyäthylester, -methyldiglykolester, -äthyldiglykolester, -methyl-triglykolester, 3- oder 4-Aminophthalsäure, 5-Amino-isophthalsäure- oder Aminoterephthalsauredimethylester, -diathylester, -dipropylester, -dibutylester, 3- oder 4-Aminobenzoesäureamid, -methylamid, -propylamid, -butylamid, -isobutylamid, -cyclohexylamid, -B-äthyl-hexylamid, -y-methoxy-propylamid, 2-, 3- oder 4-Aminobenzoesäure-dimethylamid, -diäthylamid, -pyrrolidid, -morpholid, 5-Amino-isophthalsäurediamid, 3- oder 4-Amino-phthalsäure-imid, -8-hydroxyäthylimid, -methylimid, -äthylimid, -tolylimid, 4-Aminobenzol-sulfonsäure-dimethylamid, -diäthylamid, -pyrrolidid, -morpholid, 3- oder



4-Aminophthalsäure-hydrazid, 4-Amino-naphthalsäure-äthylimid, -butylimid, -methoxyäthylimid, 1-Amino-anthrachinon, 4-Amino-diphenylenoxid, 2-Amino-benzthiazol, 4- und 5-Nitronaphthylamin, 4-Amino-azobenzol, 2',3-Dimethyl-4-amino-azobenzol, 3',2-Dimethyl-4-amino-azobenzol, 2,5-Dimethyl-4-amino-azobenzol, 2-Methyl-5-methoxy-4-aminoazobenzol, 2-Methyl-4',5-dimethoxy-4-amino-azobenzol, 4'-Chlor-2methyl-5-methoxy-4-amino-azobenzol, 4'-Nitro-2-methyl-5-methoxy-4aminoazobenzol, 4'-Chlor-2-methyl-4-amino-azobenzol, 2,5-Dimethoxy-4-amino-azobenzol, 4'-Chlor-2,5-dimethoxy-4-amino-azobenzol, 4'-Nitro-2,5-dimethoxy-4-aminoazobenzol, 4'-Chlor-2,5-dimethyl-4-aminoazobenzol, 4'-Methoxy-2,5-dimethyl-4-amino-azobenzol, 4'-Nitro-4amino-azobenzol, 3,5-Dibrom-4-amino-azobenzol, 2,3'-Dichlor-4-aminoazobenzol, 3-Methoxy-4-amino-azobenzol, 1-Aminobenzol-2-, -3- oder -4-sulfonsäure, 1-Aminobenzol-2,4- oder -2,5-disulfonsäure, 1-Amino-2-methylbenzol-4-sulfonsäure, 1-Amino-3-methylbenzol-4-sulfonsäure, 1-Amino-4-methylbenzol-2- oder -3-sulfonsäure, 2-Nitranilin-4-sulfonsäure, 4-Nitranilin-2-sulfonsäure, 2-Chloranilin-4- oder -5-sulfonsäure, 3-Chloranilin-6-sulfonsäure, 4-Chloranilin-2-sulfonsäure, 1-Amino-3,4-dichlorbenzol-6-sulfonsäure, 1-Amino-2,5-dichlorbenzol-4-sulfonsäure, 1-Amino-4-methyl-5-chlorbenzol-2-sulfonsäure, 1-Amino-3-methyl-4-chlorbenzol-6-sulfonsäure, 2-Amino-4-sulfobenzoesäure, 1-Amino-4-acetaminobenzol-2-sulfonsäure, 1-Amino-5-acetamincbenzol-2-sulfonsäure, 1-Amino-2-methoxy-4-nitrobenzol-5-sulfonsäure, 1-Aminoanthrachinon-2-sulfonsäure, 1-Aminonaphthalin-2- oder -4sulfonsäure, 2-Aminonaphthalin-1-sulfonsäure, sowie die Diazokomponenten der Formeln

0.Z 31 00%

$$H_5C_2O$$
  $N=N$   $NH_2$ ,  $H_3CO$   $N=N$   $N=N$   $NH_2$ ,  $H_2$ ,  $H_3CO$   $N=N$   $N=N$   $NH_2$ ,  $H_3CO$   $N=N$   $N=N$ 

$$H_{5}C_{2}O - N = N - NH_{2}$$
,  $HO - N = N - NH_{2}$ ,  $H_{3}CO - N = N - NH_{2}$ ,  $H$ 

$$n-H_7^{C_3^{0}} - N=N - NH_2$$
,  $H_3^{C0} - N=N - NH_2$ ,  $S0_3^{H}$ 

$$H_3CO \longrightarrow N=N \longrightarrow NH_2$$
,  $H_3CO \longrightarrow N=N \longrightarrow NH_2$ ,  $H_3CO \longrightarrow NH_2$ ,  $H_$ 

$$H_3^{CO} \stackrel{OCH_3}{\longleftarrow} NH_2$$
,  $H_3^{C-OC-N} \stackrel{N=N}{\longleftarrow} N=N \stackrel{NH_2}{\longleftarrow}$ ,  $SO_3^H$ 

$$H_3^{C-OC-N} \xrightarrow{CH_3} N=N \xrightarrow{N} NH_2, \quad H_3^{C-OC-N} \xrightarrow{CH_3} N=N \xrightarrow{N} NH_2,$$

$$H_3^{C-OC-N} \xrightarrow{N=N} N=N \xrightarrow{SO_3H} NH_2, H_3^{C-OC-N} \xrightarrow{CH_3} N=N \xrightarrow{N=N} NH_2,$$

\_\_0.2, <u>31 0</u>08

$$H_3^{C-OC-N} \xrightarrow{OCH_3} H_2$$
,  $H_3^{C-OC-N} \xrightarrow{H_3^{CO}} N=N \xrightarrow{NH_2} NH_2$ ,

$$_{\text{HO}_{3}\text{S-O-H}_{4}\text{C}_{2}\text{-O}}$$
  $_{\text{CH}_{3}}$   $_{\text{CH}_{3}}$   $_{\text{CH}_{3}}$   $_{\text{CH}_{3}}$   $_{\text{CH}_{3}}$   $_{\text{CH}_{3}}$   $_{\text{CH}_{3}}$   $_{\text{CH}_{3}}$   $_{\text{CH}_{3}}$   $_{\text{CH}_{3}}$ 

$$_{HO_{3}S-0-(CH_{2})_{3}-0}$$
  $\stackrel{C1}{\longleftarrow}_{N=N}$   $\stackrel{OCH_{3}}{\longleftarrow}_{NH_{2}}$ ,  $_{HO_{3}S-0-H_{4}C_{2}-0}$   $\stackrel{C1}{\longleftarrow}_{N=N}$   $\stackrel{NH_{2}}{\longleftarrow}_{NH_{2}}$ ,

$$_{HO_3}^{CH_3}$$
  $_{N=N}$   $_{$ 

$$_{\text{HO}_{3}\text{S-O-H}_{4}\text{C}_{2}\text{-O}}$$
  $_{\text{N=N}}$   $_{\text{CH}_{3}}$   $_{\text{NH}_{2}}$ ,  $_{\text{HO}_{3}\text{S-O-H}_{4}\text{C}_{2}\text{-O}}$   $_{\text{N=N}}$   $_{\text{OCH}_{3}}$   $_{\text{NH}_{2}}$ ,

 $\mathbf{F} = \mathbf{H}, \ \mathbf{CH}_3, \ \mathbf{OCH}_3 \qquad \mathbf{G} = \mathbf{H}, \ \mathbf{CH}_3$ 

0.Z. 31 068

Von besonderer technischer Bedeutung sind Farbstoffe der Formel I a

in der D<sup>1</sup> einen Rest der Formel

$$Y^2 \xrightarrow{Y}$$
,  $X^3 = X^1$  oder  $X^2 = 0$ 

 $X^4$  Wasserstoff oder  $SO_3H$ ,

X Cyan oder Carbamoyl,

Y Wasserstoff, Cyan, Chlor, Brom, Methylsulfon, Äthylsulfon, Phenylsulfon, Carbalkoxy oder SO<sub>3</sub>H,

Y Wasserstoff, Chlor, Brom oder SO3H,

Y<sup>2</sup> Wasserstoff, Chlor, Brom, Methyl, Carbalkoxy, 2-Benzthiazolyl oder SO<sub>3</sub>H,

x<sup>3</sup> Wasserstoff, Methyl, Hydroxy, Methoxy oder SO<sub>3</sub>H,

x<sup>1</sup> Wasserstoff, Methyl, Methoxy oder SO<sub>3</sub>H,

X<sup>2</sup> Wasserstoff, Methyl oder Methoxy und

T Wasserstoff oder einen Substituenten bedeuten und

R die angegebene Bedeutung hat.

0 Z. 71 Oct

Bevorzugte Reste für T sind Alkylreste mit 2 bis 8 C-Atomen, die durch Sauerstoff unterbrochen und durch Hydroxy, Phenoxy oder OSO<sub>3</sub>H substituiert sein können, Benzyl, durch SO<sub>3</sub>H substituiertes Benzyl, Phenyläthyl, durch SO<sub>3</sub>H substituiertes Phenyläthyl oder gegebenenfalls durch SO<sub>3</sub>H und/oder andere Reste substituiertes Phenyl.

Reste T sind beispielsweise: CH<sub>3</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>, C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>,

CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>CH<sub>3</sub>, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH, (CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>OH, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH,

C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>O(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>OH, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OSO<sub>3</sub>H, (CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>OSO<sub>3</sub>H,

CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OSO<sub>3</sub>H, (CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>O(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>OSO<sub>3</sub>H, CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>SO<sub>3</sub>H,

C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>SO<sub>3</sub>H, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>SO<sub>3</sub>H, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>Oder

C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>SO<sub>3</sub>H, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>SO<sub>3</sub>H, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

OCH-

Die neuen Farbstoffe enthalten vorzugsweise 1 oder 2 Sulfonsäuregruppen, X ist vorzugsweise Cyan.

Bevorzugte Diazokomponenten sind beispielsweise: 2-, 3- und 4-Aminobenzoesäure-methylester, -äthylester, -(n) und -(i)-propylester,
-ß-methoxyäthylester, 2-Amino-3,5-dichlor-benzoesäure-methylester,
-äthylester, -(i)-propylester, 2-Amino-3,5-dibrom-benzoesäure-methylester, -äthylester, -ß-methoxy-äthylester, 3-Brom-4-amino-benzoesäureäthylester, Aminoterephthalsäurediäthylester, 2-Amino-benzonitril,
2,4-Dicyan-anilin, 2-Amino-5-chlor-benzonitril, 2-Amino-5-brom-benzonitril, 2-Amino-3-brom-5-chlor-benzonitril, 2-Amino-3,5-dibrom-benzonitril, 2-Amino-3,5-dichlor-benzonitril, 2-Amino-1-trifluormethylbenzol, 2-Amino-5-chlor-trifluormethylbenzol, 4-Aminobenzol-1-methyl-

sulfon, 3-Chlor-4-aminobenzol-1-methylsulfon, 2-Amino-diphenylsulfon, 4-Amino-diphenylsulfon, 3- und 4-Aminophthalsäure-8-hydroxyäthylimid, 3- und 4-Aminophthalsäure-8-methoxyäthylimid, 3- und 4-Aminophthalsäure-butylimid, -tolylimid, 1-Amino-4-nitrobenzol, 1-Amino-4-acetyl-amino-benzol, 1-Amino-3-acetylaminobenzol, 4-Amino-benzoesäure-amid, 4-Amino-benzoesäure-N-methylamid, -N-butylamid, -N-B-äthylhexylamid, 4-Amino-benzoesäure-N,N-diäthylamid, 3- und 4-Amino-benzolsulfonsäure-amid, 3- und 4-Amino-benzolsulfonsäure-N-butylamid, 3- und 4-Amino-benzolsulfonsäure, 3-Chlor-anilin-4- oder -5-sulfonsäure, 3-Chlor-anilin-6-sulfonsäure, 4-Chlor-anilin-2-sulfonsäure, 1-Amino-3,4-dichlorbenzol-6-sulfonsäure, 1-Amino-2,5-dichlorbenzol-4-sulfonsäure, 1-Amino-4-methyl-5-chlorbenzol-2-sulfonsäure, 1-Amino-3-methyl-4-chlorbenzol-6-sulfonsäure und die Amine der Formeln

o.z. 31 000

Die neuen Farbstoffe sind gelb bis violett und eignen sich zum Färben von natürlichen und synthetischen Polyamiden, wie Wolle, Seide, Nylon 6 oder Nylon 6,6. Man erhält damit brillante Färbungen mit vorzüglichen Echtheiten.

In den folgenden Beispielen beziehen sich Angaben über Teile und Prozente, sofern nicht anders vermerkt, auf das Gewicht.

0.7. 31 068

#### Beispiel 1

23,3 Teile 6-Amino-2-chlor-3-cyan-1-methyl-4-methylaminopyridinium-chlorid werden in ungefähr 500 Volumenteilen Wasser bei 40 - 50 °C gelöst und im Verlauf von ein bis zwei Stunden bei 60 - 80 °C mit etwas mehr als 21,5 Teilen Natriumcarbonat (als 20 %ige wäßrige Lösung) versetzt, wobei der pH-Wert der Reaktionslösung ständig bei 7,5 - 8,5 gehalten wird. Man läßt abkühlen, saugt das ausgefallene Reaktionsprodukt ab, wäscht mit Wasser und trocknet. Man erhält in 90 - 95 %iger Ausbeute die bei 308 - 310 °C schmelzende Verbindung der Formel

#### Beispiel 2

17,8 Teile des in Beispiel 1 beschriebenen Pyridons werden nach und nach unter Rühren in 100 Teile 90 %ige Schwefelsäure eingetragen.

Man erhitzt anschließend zwei Stunden auf 80 - 85 °C und gießt nach dem Abkühlen das Reaktionsgemisch auf Eiswasser. Mit wäßriger Natronlauge wird der pH-Wert der Mischung auf 7 - 8 gestellt. Dann filtriert man den Niederschlag ab, wäscht mit Wasser und trocknet.

3.2. 31 000

Es fallen 17 Teile des Pyridons der Formel

an, das bei 253 - 256 °C schmilzt.

#### Beispiel 3

20,8 Teile 3-Amino-4-chlorbenzolsulfonsäure werden auf übliche Weise in wäßriger, salzsaurer Lösung diazotiert. Zu der entstandenen Diazoniumsalzlösung gibt man bei 0 - 5 °C eine Lösung von 20,6 Teilen 6-Amino-3-carbamoyl-1-methyl-4-methylamino-pyridon-2 in 100 Teilen Dimethylformamid. Nach der Zugabe von wäßriger Natriumacetatlösung bis zum pH von 4 - 5 wird der Farbstoff der Formel

mit gesättigter Natriumchloridlösung ausgesalzen, abgesaugt, gewaschen und getrocknet. Man erhält etwa 40 Teile eines gelben Farbstoffpulvers, das Polycaprolactammaterialien in klaren gelben Tönen mit guten Echtheiten färbt.

#### Beispiel 4

9,7 Teile 4-Amino-2,5-dichlorbenzolsulfonsäure werden in üblicher Weise in wäßrig-salzsaurer Lösung mit 12 Volumenteilen einer 23 %igen Natriumnitritlösung bei 0 - 5 °C diazotiert. Nach Zugabe von 200 Teilen Eis läßt man die Lösung von 7,8 Teilen 6-Amino-3-cyan-1-methyl-4-methylamino-pyridon-2 in 100 Volumenteilen Dimethylformamid zulaufen. Zur Vervollständigung der Kupplung erhöht man den pH-Wert der Kupplungslösung durch Zugabe gesättigter wäßriger Natriumacetatlösung auf 5 bis 6 und fällt den Farbstoff der Formel

$$\begin{array}{c|cccc}
 & \text{C1} & \text{EN} & \text{CH}_3 \\
 & \text{NaO}_3 & & & & \\
 & \text{C1} & \text{NH}_2 & \text{CH}_3 \\
\end{array}$$

durch Hinzufügen gesättigter Natriumchloridlösung vollständig aus. Er wird abgesaugt, mit wenig Wasser gewaschen und bei 50 °C getrocknet. Man erhält 14,1 Teile eines gelben Pulvers, das auf Polycaprolactamgewebe eine grünstichig gelbe Färbung mit sehr guten Echtheitseigenschaften ergibt.

#### Beispiel 5

17,9 Teile 6-Amino-3-cyan-1-(8-phenyl)äthyl-4-(8-phenyl)-äthylamino-pyridon-2 werden bei Raumtemperatur in 65 Teile 23 %igen Oleums eingerührt. Man rührt 3 - 4 Stunden bei 30 - 40 °C, gibt dann die Lösung in 500 Teile Eiswasser und stellt unter Kühlung durch Eintropfen von ungefähr 85 Teilen 50 %iger Natronlauge den pH-Wert auf etwa 3 ein.

Dazu gibt man bei 0 - 5 °C eine aus 9,1 Teilen p-Aminoazobenzol auf übliche Weise erhaltene Lösung des Diazoniumsalzes. Sodann läßt man gesättigte Natriumacetatlösung zufließen, bis der pH-Wert des Kupp-lungsgemisches 3 beträgt. Zur vollständigen Ausfällung rührt man Kochsalz ein und filtriert den ausgefallenen Farbstoff der Formel

$$\begin{array}{c} C_2^{H_4} & \\ \\ N = N \end{array} \begin{array}{c} SO_3^{Na} \\ \\ N \\ \\ \end{array}$$

ab. Man erhält nach dem Trocknen ein orangerotes Pulver, das sich in Wasser löst und auf Polycaprolactamfasern echte Orangetöne ergibt.

0.Z. 31 036

Analog zu der beschriebenen Arbeitsweise erhält man auch die in der folgenden Tabelle durch Angabe von D und R gekennzeichneten Farbstoffe:

Beispiel	D-NH <sub>2</sub>	R	Farbton der Färbung auf Polycaprolactam
6	NaO <sub>3</sub> S N=N N=N NH <sub>2</sub>	сн <sub>3</sub>	rot
7	"	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n .
8	er er	с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	19
9	•	С <sub>2</sub> н <sub>4</sub> осн <sub>3</sub>	п
10	st	с <sub>3</sub> н <sub>6</sub> ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	н
11	NaO <sub>3</sub> S — N=N — NH <sub>2</sub>	СН3	orangerot
12	n	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	n
13	n .	C2H4OCH3	19
14	NaO <sub>3</sub> S — N=N — CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	п

0.Z. 31 J68 .

Beispiel	D-NH <sub>2</sub>	R	Farbton
15	SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub>	scharlach
16	n ·	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	11
17	NaO <sub>3</sub> S $\sim$ N=N $\sim$ NH <sub>2</sub> OCH <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub>	rotviolett
18	SO <sub>3</sub> Na OCH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub>	rotviolett
19	NaO <sub>3</sub> S - N=N - NH <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> Na	сн <sub>3</sub>	bordo
20	NaO <sub>3</sub> S-\leftarrow N=N-\leftarrow NH <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> Na	CH <sub>3</sub>	bordo
21	H <sub>3</sub> C SO <sub>3</sub> Na SO <sub>3</sub> Na	сн <sub>3</sub>	gelbstichig orange
1	*	1	

			المور	
		50	-	~
		-		**.
				i.
,	***	1		

Beispiel	D-NH <sub>2</sub>	R	Farbton
22	$(CH_2)_2OSO_3Na$ $0 = 0$ $-NH_2$	CH <sub>3</sub>	gelb
23	11	с <sub>2</sub> н <sub>4</sub> осн <sub>3</sub>	gelb
24	CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> K	сн <sub>3</sub>	gelb
	O NH <sub>2</sub>		
25	NaO <sub>3</sub> S - NH <sub>2</sub>	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	grünstichig gelb
26	n	с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	n
27	11	с <sub>2</sub> н <sub>4</sub> осн <sub>3</sub>	n
28	11	-(H)	11
29	11	с <sub>2</sub> н <sub>4</sub> с1	12
30 _	. 11	C4H9	11
31	10	<sup>C</sup> 2 <sup>H</sup> 4 <sup>-C</sup> 6 <sup>H</sup> 5	, ,

0.2. 31 000

Beispiel	D-NH <sub>2</sub>	R	Farbton
32	SO <sub>3</sub> Na	сн <sub>3</sub>	gelb
33	C1 - NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	gelb
34	"	<sup>С</sup> 2 <sup>Н</sup> 5	gelb
35	11	с <sub>2</sub> н <sub>4</sub> осн <sub>3</sub>	gelb
36	11	с <sub>3</sub> н <sub>6</sub> осн <sub>3</sub>	gelb
37	"	-сн <sub>2</sub> -сн(сн <sub>3</sub> )с <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	gelb
38	11	-c <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	gelb
39	C1 NH <sub>2</sub> S0 <sub>3</sub> Na	сн <sub>3</sub>	gelb
40	n	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	gelb
41		(i)-c <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	gelb
42	**	с <sub>2</sub> н <sub>4</sub> осн <sub>3</sub>	gelb

0.Z. 31 06.

Beispiel	P-NH <sub>2</sub>	R	Farbton
43	SO <sub>3</sub> Na C1 NH <sub>2</sub>	Сн3	gelb
44	п	СН <sub>2</sub> -СН(СН <sub>3</sub> )-Д SO <sub>3</sub> Na	gelb
45	11	с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	gelb
46		(H)	gelb
47	11	-(H)	gelb
48	n e	c <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -(H)	gelb
49	NaO <sub>3</sub> S N=N NH <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> Na	CH <sub>3</sub>	violett
50	KO <sub>3</sub> S N=N NH <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> Na	CH <sub>3</sub>	violett
51	KO3S-N=N-CH3	сн <sub>3</sub>	rot- orange
· . · 52	NaO <sub>3</sub> S - N=N - NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	u
•	i	- :	24 -

•

Beispiel	D-NH <sub>2</sub>	R	Farbton
53	SO <sub>3</sub> Na N=N-(_)-NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	rot- orange
54	SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub> N=N-NH <sub>2</sub>	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	11
55	SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub> N=N - NH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	11
56	SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub>	"
57	SO <sub>3</sub> Na OCH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	17
58	HO N=N NH <sub>2</sub>	сн <sub>3</sub>	n
59	O=C-NH-CH <sub>2</sub> -CH-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> (n)	C2H4-CNSO3Na	gelb
60	0=C-N-C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> NH <sub>2</sub>	u	gelb
			l

0.2. 31 0ან

Beispiel	D-NH <sub>2</sub>	R	Farbton
61	C1 CN C1	СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> )-(Т) SO <sub>3</sub> Na	gelb
62	$0 = \begin{bmatrix} C_2 H_4 & OCH_3 \\ N & O \end{bmatrix}$	CH <sub>2</sub> -C <sup>3</sup> SO <sub>3</sub> K	_gelb
63	$0 = \begin{bmatrix} C_2 H_4 O C H_3 \\ 0 \end{bmatrix}$ $0 = \begin{bmatrix} N \\ N \end{bmatrix} = 0$ $NH_2$	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	gelb
64	$0 = \begin{bmatrix} C_4 H_9(n) \\ N \\ N \end{bmatrix} = 0$ $N H_2$	n	gelb
65	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	n	gelb
66	0 = NH <sub>2</sub>		gelb
67	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	n 24	orange

0 Z. 31 066

Beispiel	D-NH <sub>2</sub>	R	Farbton
68	CH <sub>3</sub> N=N -CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	C2H4-SO3Na	orange
69	C1 -CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	et	orange
70	N=N-\(\bigcap\) Br Br	Ħ	orange
71	C1 — NH <sub>2</sub> S0, K	81	gelb
72	SO <sub>3</sub> K NH <sub>2</sub>	11	gelb
73	CN NH <sub>2</sub>	C2H4-(SO3Na)	gelb
74	NaO <sub>3</sub> S N=N CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> NaO <sub>3</sub> S	с <sub>2</sub> н <sub>4</sub> осн <sub>3</sub>	rot
75	NaO <sub>3</sub> S N=N -\( \times \) NH <sub>2</sub>	C2H4-(Z)SO3Na	rot
76	CN C1 — NH <sub>2</sub> Br	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -(+) SO <sub>3</sub> Na	gold- gelb

0.Z 31 068

Beispiel	D-NH <sub>2</sub>	R	Farbton
77	Br NH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -(+) SO <sub>3</sub> Na	orange
<sup>'</sup> 78	CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n	gelb
79	Br — NH <sub>2</sub>	97	gelb
80	CF <sub>3</sub> C1 - NH <sub>2</sub>	<b>11</b>	gelb
81	O = NH <sub>2</sub>	N	gelb
82	CH <sub>3</sub> O = N = O  NH <sub>2</sub>	N	gelb
83	NaO <sub>3</sub> S CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	rot

0.2. 31 065

Beispiel	D-IIH <sub>2</sub>	R	Farbton
84	$ \begin{array}{c} (CH_2)_2 - OH \\ O = N \\ O = NH_2 \end{array} $	-C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	gelb
85	SO <sub>2</sub>	n	gelb
86	CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n	gelb
87	CH <sub>3</sub> -CO-NH-\(\sum_\)-NH <sub>2</sub>	11	gelb
88	O2N-NH2	н	orange
89	N=N - NH <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> Na	u u	rot
90	NaO <sub>3</sub> S N=N CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> Na	с <sub>2</sub> н <sub>4</sub> осн <sub>3</sub>	rot
91	CH <sub>3</sub> -NH-S NH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -	gelb

0.2. 31 000

Beispiel	D-NH <sup>S</sup>	R	Farbton
92	(n)C4H9-CHCH2NHCO- NH2	C2H4-CD SO3Na	gelb
93	(n)C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -NH-S - NH <sub>2</sub>	. H	gelb
94	(n)C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -NH-CO	Ħ	gelb
95	(c <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> N-5 - NH <sub>2</sub>		gelb
96	CH <sub>3</sub> -CO-NH	11	gelb
97	C1 NH <sub>2</sub> C0-NH-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> (i)	11	gelb
98	SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	17	rot

0.Z. 31 038

$$Z \xrightarrow{Y} N = N \xrightarrow{R-NH} CN$$

$$X^{1} \xrightarrow{H_{2}N} R$$

Beispiel	! Z	Y	y 1	R	Farbton
99	H .	SO <sub>3</sub> Na	инсосн <sub>3</sub>	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	gelb
100	<b>11</b>	ı,	и	CH <sub>3</sub>	45
101	11	11	n	с <sub>2</sub> н <sub>4</sub> осн <sub>3</sub>	н
102	SO <sub>3</sub> Na	н	"	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	11
103	CH <sub>3</sub> 0-(N=N-	17	S0 <sub>3</sub> Na	сн3	orange
104	ıt.	S0 <sub>3</sub> Na	H	10	11
105	NaO <sub>3</sub> S - N=N-	сн <sub>3</sub>	сн_3	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	<b>"</b> .
106	SO <sub>3</sub> Na N=N- SO <sub>3</sub> Na	u	11	11	11
107	n ·	CH <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n
108	11	осн3		11	п
*					•

Bsp.	Z	Y	<b>Y</b> <sup>1</sup>	R	Farbton
109	50 <sub>3</sub> Na N=N- S0 <sub>3</sub> Na	сп.	CH <sub>3</sub>	<sup>С</sup> 2 <sup>Н</sup> 5	orange
110	NaO <sub>3</sub> S(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NHS-	Cl	Cl	сн <sub>3</sub>	gelb
111	HO - N=N-	SO <sub>3</sub> Na	н		orange
112	NaO <sub>3</sub> S — N=N-	сн <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub>	**	11
113	CH <sub>3</sub> C — N=N-	S0 <sub>3</sub> Na	н	n	11
114	H	CO <sub>2</sub> C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (n)	11	C2H4-(2) SO3Na	gelb
115	,,	co <sub>2</sub> c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i)	19	H	H
116	-11	CO2C2H4OCH3	u ÷	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> )-() SO <sub>3</sub> Na	11
117	n	Н	со <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	CH2CH(CH3)-(2)	н
118	II .	n	co <sub>2</sub> c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H4-2503Na	; <b>H</b>

0.2. 31 068

Bsp.	Z	Y	Y <sup>1</sup>	R	Farbton
119	H	н	CO <sub>2</sub> C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (n)	C2H4- 503Na	gelb
120	19	п	CO <sub>2</sub> C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i)	u u	11
121	11	,,	co2c2H4ocH3	-CH <sub>2</sub> -CN <sub>SO3</sub> Na	11
122	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	"	н	-c <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -(2)S0 <sub>3</sub> Na	11
123	со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	11	11	81	n
124	co <sub>2</sub> c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i)	11	11	11	11
125	co <sub>2</sub> c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (n)	n	11	11	11
126	со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>4</sub> осн <sub>3</sub>	11	n	•	11
127	со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	Br	н	n .	11
128	н	CF <sub>3</sub>	n	n	<b>11</b> -
129	сн <sub>3</sub> so <sub>2</sub> -	н	11	11	11
130	11	Cl	11	FT	11
131:	H <sub>2</sub> N-SO <sub>2</sub> -	H	11	n ·	· · .
132	H <sub>2</sub> N-so <sub>2</sub> -	n	n	÷ #	11

€ Z. 31 Uoc

H H <sub>2</sub> NSO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	Bsp.	Z	Y	x <sup>1</sup>	l R	Farbton
135	133	н	н	H <sub>2</sub> NSO <sub>2</sub> -	-c <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -(2) SO <sub>3</sub> Na	gelb
136	134	. 11	11	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	CH2CH(CH3)	gelb
137 -CO-NH-CH <sub>3</sub> " " -CH <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> Na " "   138 -CO-NH-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> (n) " " -CO-NH <sub>2</sub> -C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> SO <sub>3</sub> Na "   140 " " -CO-NH-CH <sub>3</sub> " " "   141 " CO <sub>2</sub> C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (n) H " "   gold gelb   143 -SO <sub>3</sub> K	135	11	19	0_N-s0 <sub>2</sub> -	11	11
137	136	-со-ин <sub>2</sub>	n	н	-C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -(2) SO <sub>3</sub> Na	н
139 H " -CO-NH-2 -C2H4 - " " "  140 " " -CO-NH-CH3 " " "  141 " CO <sub>2</sub> C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (n) H " " " "  142 -CN -CN H " C2H4 - SO <sub>3</sub> K gelb  143 -SO <sub>3</sub> K C1 " C2H4 - SO <sub>3</sub> K gelb  144 H SO <sub>3</sub> K C1 " C2H4 - SO <sub>3</sub> Na " " " " " " " " " " " " " " " " " " "	137	-со-ин-сн <sub>3</sub>	n	Ħ	<b>11</b>	n
139 H " -C0-NH <sub>2</sub> -C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> - " " " " " " " " " " " " " " " " " "	138	-co-NH-c <sub>4</sub> H <sub>9</sub> (n)	n	n	-CH <sub>2</sub> -CN <sub>3</sub> Na	11
140 "	139	н	п	-co-nh <sub>2</sub>	-c <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -(2) S0 <sub>3</sub> Na	11
141 "	140	11	n	-co-nh-ch	**	11
143 -SO <sub>3</sub> K C1 " C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -C <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> K gelb  144 H SO <sub>3</sub> K C1 " C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -C <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> Na "  145 -SO <sub>3</sub> Na Br Br C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -C <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> Na "  146 -CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> Na C1 " "  147 C1 SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub> " "	141	n	co <sub>2</sub> c <sub>3</sub> E <sub>7</sub> (n)	H	n	n
143 -SO <sub>3</sub> K C1 " C2 <sup>H</sup> 4 - " " " " " " " " " " " " " " " " " "	142	-CN	-CN	H	n	gold gelb
144 H  145 -SO <sub>3</sub> Na  Br  Br  C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> SO <sub>3</sub> Na  "  146 -CH <sub>3</sub> C1  "  SO <sub>3</sub> Na  C1  "  "  147 C1  SO <sub>3</sub> Na  CH <sub>3</sub> "  "  "  "  "  "  "  "  "  "  "  "  "	143	-so <sub>3</sub> k	Cl	11	C2H4-(2)SO3K	gelb
145 -SO <sub>3</sub> Na Br Br C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	144	H	so <sub>3</sub> k	Cl	•	11
146 -CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub> "	145	-50 <sub>3</sub> Na	Br	Br	c <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -(2) 303 <sup>Na</sup>	n
147 C1 SO <sub>3</sub> Na CH <sub>3</sub>	146	-сн <sub>3</sub>	SO <sub>3</sub> Na	C1	<b>H</b>	"
' KIUX/X/IIMAII	147	Cl	SO <sub>3</sub> Na	сн <sub>3</sub> 28/0940	<b>n</b>	н

o.z. 31 068

Ъ
dgelb
· ;
Lb

#### Patentansprüche

 Wasserlösliche Azofarbstoffe, die in Form der freien Säuren der Formel I

entsprechen, in der

- D den Rest einer Diazokomponente,
- X Cyan oder Carbamoyl,
- n die Zahlen 1 bis 4 und
- R gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl oder Aralkyl bedeuten, wobei die SO3H-Gruppen in den Substituenten D und/oder R stehen.
- 2. Farbstoffe gemäß Anspruch 1 der Formel

in der D<sup>1</sup> einen Rest der Formel

$$Y^2 \xrightarrow{Y}$$
,  $X^3 = X \xrightarrow{X^1}$  oder  $X^4 = X^2 = X^2$ 

0. Z. 51 060

- X4 Wasserstoff oder SO3H,
- X Cyan oder Carbamoyl,
- Y Wasserstoff, Cyan, Chlor, Brom, Methylsulfon, Äthylsulfon, Phenylsulfon, Carbalkoxy oder SO<sub>3</sub>H,
- Y<sup>1</sup> Wasserstoff, Chlor, Brom oder SO<sub>3</sub>H,
- Y<sup>2</sup> Wasserstoff, Chlor, Brom, Methyl, Carbalkoxy, 2-Benzthiazolyl oder SO<sub>3</sub>H,
- X<sup>3</sup> Wasserstoff, Methyl, Hydroxy, Methoxy oder SO<sub>3</sub>H,
- X<sup>1</sup> Wasserstoff, Methyl, Methoxy oder SO<sub>3</sub>H,
- X<sup>2</sup> Wasserstoff, Methyl oder Methoxy und
- T Wasserstoff oder einen Substituenten bedeuten und
- R die angegebene Bedeutung hat.
- 3. Verfahren zur Herstellung von Farbstoffen gemäß Anspruch 1 oder
  - 2, dadurch gekennzeichnet, daß man
    - a) eine Diazoverbindung von Aminen der Formel

mit einer Kupplungskomponente der Formel

umsetzt, oder

b) Farbstoffe der Formel

$$D - N = N \underbrace{\downarrow}_{R}^{NHR} N$$

sulfiert, D und R haben dabei die angegebenen Bedeutungen.

4. Farbstoffzubereitungen zum Färben stickstoffhaltiger Fasern, enthaltend neben üblichen Bestandteilen Farbstoffe gemäß Anspruch 1 oder 2.

BASF Aktiengesellschaft



# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

#### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

### IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.